المحاليل الحمضية والمحاليل القاعدية

ج. ..... مقياس لمدى حموضة أو قاعدية المحلول، كما أنّ له علاقة بتركيز كلٍّ من أيون الهيدروجين وأيون الهيدروكسيد في المحلول.

١. الرقم الهيدروجيني pH ليس مقياسًا خطيًا، حيث إنّ تغيرًا فيه بمقدار درجة واحدة يمثّل تغيرًا مقداره ..... قوة أو ضعف الحمض أو القاعدة.

٢. ترتبط قوة الحمض بعدد أيونات الهيدروجين التي ..... ، أو كمية ..... الذي ينتجه عند إذابته في الماء.

٣. ترتبط قوة القاعدة بعدد أيونات الهيدروجين التي ..... ، أو كمية ..... التي تنتجها عند إذابتها في الماء.

د. ..... مركبات تتفاعل مع الأحماض أو القواعد، وتُنتج ألوانًا محددة تعتمد على قيمة الرقم الهيدروجيني pH، ويتحوّل ورق ..... إلى اللون الأزرق عند وضعه في محلول قاعدي.

هـ ..... يحدث نتيجة التفاعل بين أيونات H^+ في الحمض وأيونات OH^- من القاعدة لتكوين الماء والملح، و ..... يمكن أنْ تعادل حموضة المعدة الزائدة الناتجة من إفرازها للحمض.

LIVEWORKSHEETS